

(19)



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 850 957 A1

(12)

## DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(43) Date de publication:

01.07.1998 Bulletin 1998/27

(51) Int Cl.<sup>6</sup>: C08F 4/40

(21) Numéro de dépôt: 97401443.3

(22) Date de dépôt: 20.06.1997

(84) Etats contractants désignés:

AT BE CH DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC  
NL PT SE

(30) Priorité: 26.12.1996 FR 9616049

(71) Demandeur: ELF ATOCHEM S.A.

92800 Puteaux, Hauts-de-Seine (FR)

(72) Inventeurs:

- Senninger, Thierry  
57700 Hayange (FR)
- Sanchez, Laurent  
64000 Pau (FR)

• Darcos, Vincent

33210 St. Loubert (FR)

• Lastecoueres, Dominique

33350 St. Radegonde (FR)

• Verlhac, Jean-Baptiste

33400 Talence (FR)

(74) Mandataire: Chaillot, Geneviève

Cabinet CHAILLOT,

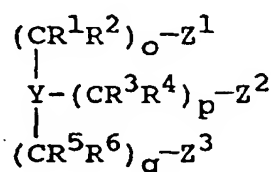
16-20, avenue de L'Agent Sarre,

B.P. 74

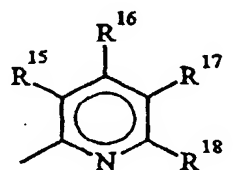
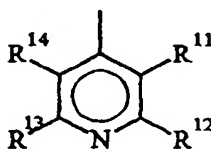
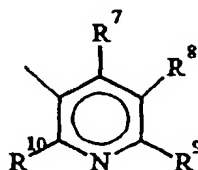
92703 Colombes Cédex (FR)

(54) Procédé de polymérisation ou copolymérisation radicalaire contrôlée de monomères (méth)acryliques, vinyliques, vinyldéniques et diéniques et (co)polymères obtenus

(57) On polymérise ou copolymérise en masse, solution, émulsion ou suspension, à une température pouvant descendre jusqu'à 0°C, au moins un des monomères en présence d'au moins un composé générateur de radicaux et d'au moins un catalyseur complexe de métal de formule  $Ma_a(L)_n$  ( $M = Cu, Ag$  ou  $Au$ ;  $A = Hal$ , pseudo-halogène ou carboxylate;  $L$  = ligands de  $M$  choisis parmi ceux de formule



( $Y = N$  ou  $P$ ;  $R^1, R^2, R^3, R^4, R^5$  et  $R^6 = H$ , alkyle en  $C_1-C_{10}$ , aromatique ou hétéroaromatique;  $Z^1, Z^2$  et  $Z^3 = l'un$  parmi :



- $NR^{19}R^{20}$  ( $R^7$  à  $R^{18} = H$ , alkyle en  $C_1-C_{10}$ , aromatique ou hétéroaromatique;  $R^{19}$  et  $R^{20} = H$ ,  $Hal$ , alkyle en  $C_1-C_{10}$ , alcoxy en  $C_1-C_{10}$  ou  $-(CR^{21}R^{22})_r$ ,  $NR^{23}R^{24}$ , où  $R^{21}, R^{22}, R^{23}, R^{24} = H$ , alkyle en  $C_1-C_{10}$ , aromatique ou hétéroaromatique, et  $r =$  entier de 1 à 10; au plus deux parmi  $Z^1, Z^2$  et  $Z^3$  pouvant en outre représenter chacun  $H$ ;  $o, p$  et  $q =$  entier de 1 à 10 et peuvent en outre valoir 0 sauf si le reste respectivement  $Z^1, Z^2$  ou  $Z^3$  associé est  $-NR^{19}R^{20}$ ;  $a = 1$  ou  $2$ ;  $n = 1, 2$  ou  $3$ ).

## Description

La présente invention est relative à un procédé de polymérisation ou copolymérisation radicalaire contrôlée de monomères (méth)acryliques et/ou vinyliques (par exemple, vinylaromatiques) et/ou vinylidéniques et/ou diéniques, ainsi qu'aux polymères ou copolymères ainsi obtenus.

La polymérisation radicalaire constitue l'un des processus de polymérisation les plus exploités industriellement en raison de la variété des monomères polymérisables, de la facilité de mise en oeuvre et des procédés de synthèse employés (masse, émulsion, solution, suspension). Il est toutefois difficile en polymérisation radicalaire classique de contrôler la dimension des chaînes polymères ainsi que la distribution des masses moléculaires. Les matériaux constitués de ces macromolécules ne possèdent donc pas de propriétés physico-chimiques contrôlées. De plus, la polymérisation radicalaire classique ne permet pas de conduire à des copolymères séquencés.

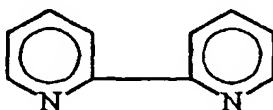
Les polymérisations ioniques ou coordinatives permettent, quant à elles, de contrôler le processus d'addition du monomère, mais elles nécessitent des conditions soignées de polymérisation, notamment une pureté marquée du monomère et des réactifs, ainsi qu'une atmosphère inerte.

L'objectif est de pouvoir réaliser des polymérisations radicalaires qui contrôlent mieux les divers paramètres énoncés ci-dessus et qui puissent conduire à des copolymères séquencés.

Le concept utilisé pour contrôler la polymérisation fait appel aux réactions d'oxydo-réduction par transfert d'atomes ou de groupes d'atomes de façon réversible. Le complexe métallique oscille entre deux états d'oxydation. Ce concept a été exploité par Sawamoto et par Matyjaszewski pour la polymérisation des monomères vinyliques.

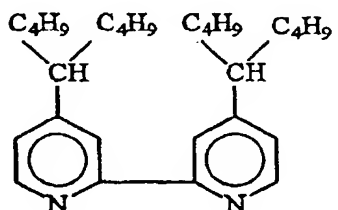
Sawamoto (Macromolecules **1996**, 29(3), 1070 et Macromolecules **1995**, 28(5), 1721) a utilisé des complexes de ruthénium (II) associé à un halogénure d'alkyle, par exemple  $\text{RuCl}_2(\text{PPh}_3)_3$ . Un tel système nécessite l'ajout d'un acide de Lewis qui augmente la vitesse de la polymérisation par complexation de l'acide sur les fonctions carbonyle des chaînes en croissance.

Matyjaszewski (Macromolecules **1995**, 28(23), 7901) exploite le même concept avec des complexes de cuivre associés à des ligands bidentates de type bipyridine :



Pour ce faire, un sel de cuivre (I) tel que  $\text{CuCl}$  ou  $\text{CuBr}$  est mélangé au ligand azoté dans un rapport molaire  $\text{Cu} : \text{ligand} = 1:3$ .

Le ligand azoté a un grand rôle dans la polymérisation puisqu'il permet de moduler les propriétés stéréo-électroniques du métal et de solubiliser le sel de cuivre (I). Ainsi, il est nécessaire, pour réaliser la solubilisation complète du complexe de cuivre dans le monomère ou bien dans le mélange monomère/solvant de polymérisation, d'utiliser des bipyridines substituées en para de l'azote par des groupements lipophiles, telles que la dinonylbipyridine :



Cette solubilisation permet d'accroître les performances du système de polymérisation par un meilleur contact entre la chaîne en croissance "endormie", c'est-à-dire terminée par une fonction A telle que définie ci-dessous, et le complexe de coordination.

La présente invention a pour but de proposer un système d'amorçage utilisant, pour le catalyseur, une autre variété de ligands polydentates pouvant remplacer avantageusement la bipyridine ou les bipyridines substituées, et permettant d'obtenir des vitesses de polymérisation, donc des productivités, plus élevées que ne le font les bipyridines.

L'objectif de la présente invention est atteint par un procédé de polymérisation ou copolymérisation radicalaire contrôlée de monomères (méth)acryliques et/ou vinyliques, caractérisé par le fait que l'on polymérise ou copolymérise

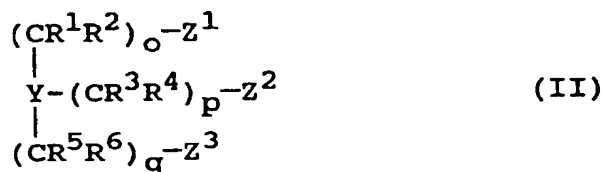
en masse, solution, émulsion ou suspension à une température pouvant descendre jusqu'à 0°C, au moins un desdits monomères en présence d'un système d'amorçage comprenant :

- au moins un composé générateur de radicaux ; et
- au moins un catalyseur constitué par un complexe de métal représenté par la formule suivante (I) :



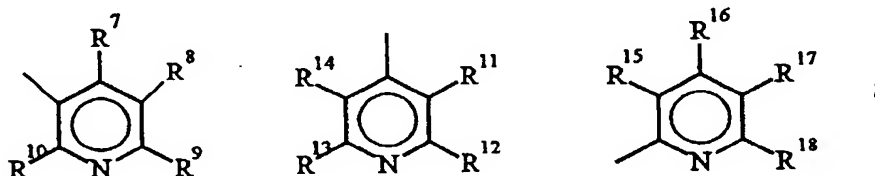
dans laquelle :

- M représente Cu, Ag ou Au ;
- A représente un halogène, un pseudo-halogène ou un groupement carboxylate ;
- les L sont des ligands du métal M choisis indépendamment parmi ceux représentés par la formule (II) suivante :



dans laquelle :

- Y représente N ou P ;
- R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> et R<sup>6</sup> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>, un groupe aromatique ou un groupe hétéroaromatique ;
- Z<sup>1</sup>, Z<sup>2</sup> et Z<sup>3</sup> représentent chacun indépendamment l'un parmi :



-NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup>

où :

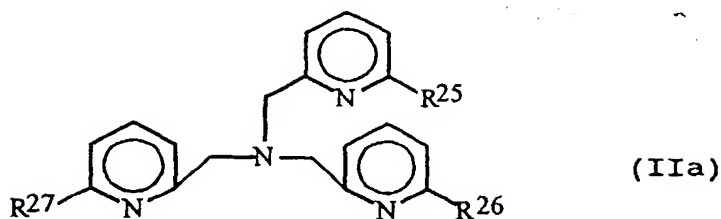
- les radicaux R<sup>7</sup> à R<sup>18</sup> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>, un groupe aromatique ou un groupe hétéroaromatique ; et
- R<sup>19</sup> et R<sup>20</sup> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène, un atome d'halogène, un radical alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>, un radical alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub> ou un radical -(CR<sup>21</sup>R<sup>22</sup>)<sub>r</sub>NR<sup>23</sup>R<sup>24</sup>, où R<sup>21</sup>, R<sup>22</sup>, R<sup>23</sup> et R<sup>24</sup> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>, un groupe aromatique ou un groupe hétéroaromatique, et r est un entier de 1 à 10 ;
- au plus deux parmi Z<sup>1</sup>, Z<sup>2</sup> et Z<sup>3</sup> pouvant en outre représenter chacun un atome d'hydrogène ;
- o, p et q représentent chacun indépendamment un entier de 1 à 10, et peuvent en outre représenter 0 sauf si le reste respectivement Z<sup>1</sup>, Z<sup>2</sup> ou Z<sup>3</sup> associé représente -NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup> ;

- a vaut 1 ou 2 ;
- n vaut 1, 2 ou 3.

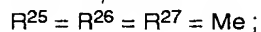
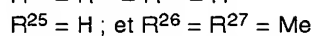
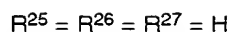
De préférence, M représente Cu.

A représente un halogène choisi notamment parmi Cl, Br, F et I, ou un pseudo-halogène choisi notamment parmi CN, NCS, NO<sub>2</sub> et N<sub>3</sub>, ou un groupement carboxylate tel qu'acétate.

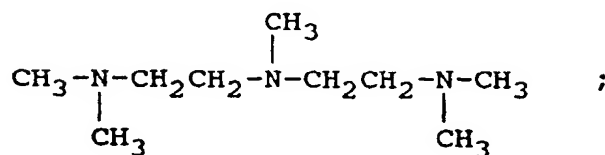
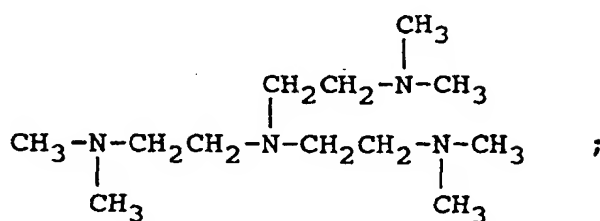
A titre d'exemples de ligands L, on peut citer ceux de formule (IIa) :



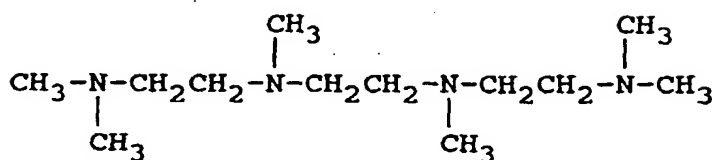
10 avec



et les composés des formules :



et



Le complexe de l'invention pourra être préparé et purifié *ex situ* avant d'être ajouté au milieu de polymérisation ou être formé directement dans le milieu de polymérisation au contact du monomère et du solvant de polymérisation. Dans ce dernier cas, il suffira de réunir en quantité voulue le sel du métal de transition M (Cu, Ag, Au) avec A et le ligand polydentate L. A titre d'exemples de sels de métaux de transition, on peut citer, de préférence, CuBr, CuCl ou encore l'acétate de cuivre (I) (CuOAc).

Le catalyseur ne jouant pas le rôle de générateur de radicaux, il est donc indispensable de lui associer un tel composé. La réaction entre le générateur de radicaux et l'espèce de métal M décrite ci-avant donne lieu à une polymérisation contrôlée. On pourra ainsi poursuivre une polymérisation en ajoutant une nouvelle dose d'un monomère, éventuellement différent du premier. Si ce monomère est différent du premier, et qu'il est ajouté après épuisement du premier (ou jusqu'à une conversion élevée de l'ordre de 80-100%, de préférence 95%), on obtiendra un copolymère séquencé. S'il est ajouté en même temps que le premier, la copolymérisation sera aléatoire et on obtiendra un copolymère statistique. Pour la préparation de copolymères séquencés, on peut envisager l'utilisation d'un mélange de

deux ou plusieurs catalyseurs, la seconde dose de monomère étant additionnée en présence d'un catalyseur différent mais toujours du type tel que défini dans le cadre de la présente invention, ce catalyseur devant alors être plus actif que celui déjà présent. C'est ainsi que l'on peut répéter cette opération à chaque nouvelle séquence que l'on veut préparer.

Suivant l'invention, des composés générateurs de radicaux qui conviennent particulièrement bien sont des composés halogénés activés par des effets électroniques donneurs et/ou récepteurs sur l'atome de carbone en position  $\alpha$  du ou des halogènes dudit composé, notamment ceux indiqués ci-après :

Lorsque le générateur de radicaux est monofonctionnel, il peut être choisi dans les classes des composés suivants :

(a) les dérivés de formule :

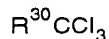


où :

- E = Cl, Br, I, F, H,  $-CR^{28}R^{29}OH$ ,  $R^{28}$  et  $R^{29}$  représentant chacun indépendamment hydrogène ou alkyle en  $C_1-C_{14}$  ; et
- Z = Cl ou Br,

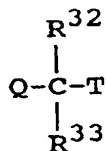
par exemple, le tétrachlorure de carbone, le chloroforme, le tétrabromure de carbone, le 2,2,2-tribromoéthanol et le bromotrichlorométhane ;

(b) les dérivés de formule :



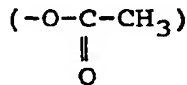
où  $R^{30}$  représente un groupe phényle ; benzyle ; benzoyle ; alcoxycarbonyle ;  $R^{31}CO$  avec  $R^{31}$  représentant alkyle en  $C_1-C_{14}$  ou aryle ; alkyle ; mésityle ; trifluorométhyle ; ou nitro, comme, par exemple, l' $\alpha,\alpha,\alpha$ -trichlorotoluène, l' $\alpha,\alpha,\alpha$ -trichloroacétophénone, le trichloroacétate d'éthyle, le 1,1,1-trichloroéthane, le 1,1,1-trichloro-2-phényléthane, le trichlorométhylmésitylène, le 1,1,1-trichloro-2,2,2-trifluoroéthane et le trichloronitrométhane ;

(c) les dérivés de formule :

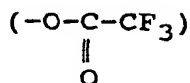


dans laquelle :

- Q représente un atome de chlore ou de brome ou un groupe acétate

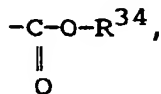


ou trifluoroacétate

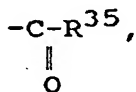


ou, triflate ( $O_3SCF_3$ ) ;

- $R^{32}$  représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en  $C_1-C_{14}$  ou un groupe aromatique, par exemple du type benzénique, anthracénique ou naphthalénique, ou un groupe  $-CH_2OH$  ;
- T représente un groupe



avec  $R^{34}$  représentant chacun hydrogène ou un groupe alkyle ou aromatique; un groupe CN; un groupe



avec  $R^{35}$  représentant alkyle en  $C_1-C_{14}$ , phényle ou isocyanate ; un groupe hydroxyle ; un groupe nitro ; un groupe amino substitué ou non ; un groupe alcoxy en  $C_1-C_{14}$  ; un groupe  $R^{36}CO$ , avec  $R^{36}$  représentant alkyle en  $C_1-C_{14}$  ou aryle ;

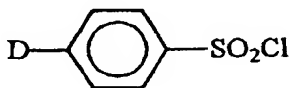
- $R^{33}$  représente un groupe entrant dans les définitions de  $R^{32}$  ou de Q ou un groupe fonctionnel tel qu'hydroxyle, nitro, amino substitué ou non, alcoxy en  $C_1-C_{14}$ , acyle, acide carboxylique, ester ;

comme, par exemple, l'acide 2-bromopropionique, l'acide 2-bromobutanoïque, l'acide 2-bromohexanoïque, le 2-bromo-2-méthylpropionate d'éthyle, le bromoacétonitrile, le 2-bromopropionitrile, la 2-bromoisobutyrophénone et le chloroacétylisocyanate ; le 2-bromo-2-nitro-1,3-propanediol et le 2-bromo-2-nitropropane ;

(d) les composés lactones ou lactames halogénés en  $\alpha$ , comme l' $\alpha$ -bromo- $\alpha$ -méthyl- $\gamma$ -butyrolactone ou  $\alpha$ -bromo- $\gamma$ -valérolactone, le lauryllactame halogéné ou le caprolactame halogéné ;

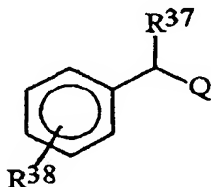
(e) les N-halosuccinimides, comme le N-bromosuccinimide, et les N-halophtalimides, comme le N-bromophtalimide ;

(f) les halogénures (chlorures et bromures) d'alkyl-sulfonyl, le reste alkyle étant notamment en  $C_1-C_{14}$ , et les halogénures d'arène sulfonyl, tels que ceux de formule :



où D = Me, Cl, OMe,  $NO_2$  ;

(g) les composés de formule :

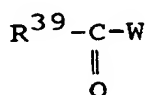


où :

- R<sup>37</sup> représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub> ou un groupe acide carboxylique, ester, nitrile ou cétone ;
- R<sup>38</sup> représente un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>, hydroxyle, acyle, amine substituée ou non, nitro, alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub> ou sulfonate (SO<sub>3</sub><sup>-</sup>Na<sup>+</sup> ou K<sup>+</sup>); et
- Q a la signification donnée précédemment ;

des exemples étant le (1-bromoéthyl)benzène et le (1-chloroéthyl)benzène ;

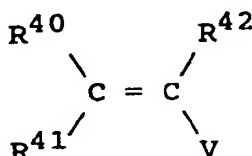
(h) les composés de formule :



où :

- R<sup>39</sup> représente alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub> ou aryle ; et
- W représente un halogène, préférentiellement Cl et Br, ou un pseudohalogène tel que N<sub>3</sub>, SCN ;

(i) les composés de formule :



où :

- R<sup>40</sup>, R<sup>41</sup> et R<sup>42</sup> représentent chacun indépendamment alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub> ou aryle ; et
- V représente un halogène, tel que préférentiellement Cl, Br, ou également un groupement acétate, trifluoroacétate, triflate ;

et

(j) les halogénures aromatiques de formule :

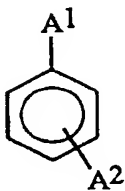


où :

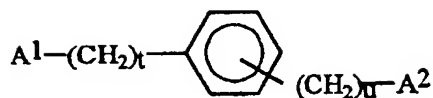
- Ar représente un groupement aromatique tel que C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>- pouvant être substitué en position méta, ortho ou para par un groupement électroattracteur, tel que NO<sub>2</sub>, NO<sub>3</sub>, SO<sub>3</sub>, ou électrodonneur, tel qu'un groupement alkyle ou un groupement -ONa ; et
- U représente un halogène, tel que préférentiellement Cl ou Br.

On peut également envisager l'utilisation de générateurs de radicaux bifonctionnels et de fonctionnalité supérieure ; les générateurs de radicaux bifonctionnels peuvent être constitués de deux générateurs de radicaux monofonctionnels A<sup>1</sup> et A<sup>2</sup> issus des classes (c) à (j) précitées, reliés par une chaîne d'unités méthylène ou par un cycle benzénique ou par une combinaison des deux, tels que représentés par les formules :

A<sup>1</sup>-(CH<sub>2</sub>)<sub>s</sub>-A<sup>2</sup> avec s entier de 1 à 14,

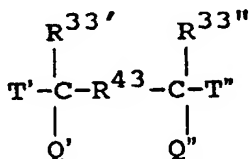


10 et



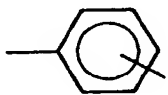
avec t et u représentant chacun indépendamment un entier de 1 à 14.

Dans le cas où A<sup>1</sup> et A<sup>2</sup> sont issus de la classe (c), on peut présenter les générateurs de radicaux bifonctionnels sous la formule :

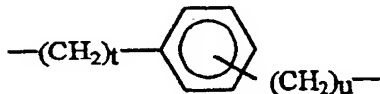


dans laquelle :

- 30
- T' et T'' représentent chacun indépendamment un groupe entrant dans la définition de T ;
  - Q' et Q'' représentent chacun indépendamment un groupe entrant dans la définition de Q ;
  - R<sup>33'</sup> et R<sup>33''</sup> représentent chacun indépendamment un groupe entrant dans la définition de R<sup>33</sup> ; et
  - R<sup>43</sup> représente un groupe -(CH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>-.
- 35



ou

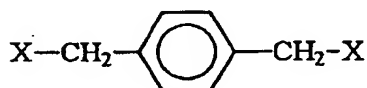
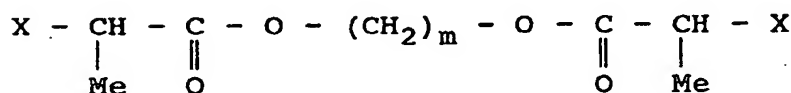
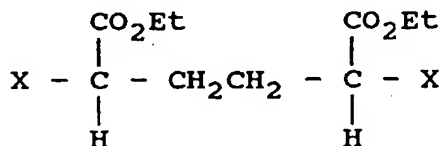
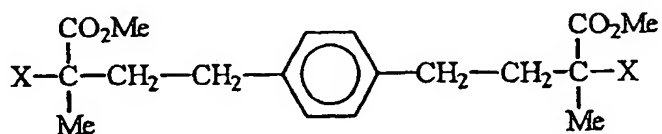


50 tels que définis ci-dessus.

On peut par exemple citer les amorceurs bifonctionnels des formules :

55

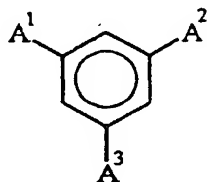




avec X = halogène, tel que Br et Cl ; et m = entier de 1 à 10.

L'emploi d'un amorceur bifonctionnel permet la préparation de copolymères triséquencés de type A(b)B(b)A, en synthétisant d'abord le bloc central difonctionnel, qui sert à amorcer la polymérisation du monomère A.

Les composés générateurs de radicaux multifonctionnels peuvent être constitués d'au moins trois groupements générateurs de radicaux monofonctionnels A<sup>1</sup>, A<sup>2</sup> et A<sup>3</sup> issus des classes (c) à (j) précitées reliés entre eux par un cycle benzénique, comme, par exemple, ceux répondant à la formule :



D'autres composés générateurs de radicaux bifonctionnels sont les tri- ou tétrahalométhanés et les dérivés tri-chlorométhylés des classes (a) et (b) précitées, ces mêmes tri- et tétrahalométhanés pouvant également servir de composés générateurs de radicaux multifonctionnels.

On pourrait également utiliser d'autres composés générateurs de radicaux difonctionnels que ceux représentés ci-dessus, notamment ceux de la famille des anhydrides acétiques comme l'anhydride d'acide chloroacétique et l'anhydride d'acide chlorodifluoroacétique.

Un autre moyen d'amorcer la polymérisation consiste à amorcer celle-ci à l'aide d'amorceurs radicalaires couramment utilisés en polymérisation radicalaire. Ainsi, les familles d'amorceurs utilisables peuvent être les suivantes :

- les composés azoïques, tels que le 2,2'-azo bis(2-méthyl)propane nitrile (ou AIBN), le 1,1'-azo bis(1-cyclohexanenitrile) et le 4,4'-azo bis(4-cyano acide valérique) ;
- les composés peroxydiques, tels que
  - les peroxydes de diacycle, comme le peroxyde de dibenzoyle et le peroxyde de didodécanoyle ;
  - les peroxydes de dialkyle, comme le peroxyde de ditertiobutyle et le peroxyde de diisopropyle ;
  - le peroxyde de dicumyle ;

- les peroxy-dicarbonates ;
- les peresters, comme le peracétate de tertiobutyle, le perpivalate de tertioamyle, le per-2-éthylhexanoate de butyle, le perpivalate de tertiobutyle et le perbenzoate de tertiobutyle ;
- les hydroperoxydes, comme l'hydroperoxyde de tertiobutyle ;
- les peroxydes inorganiques comme l'eau oxygénée ; et
- les persulfates de sodium ou de potassium.

L'amorceur radicalaire peut être introduit dans le milieu réactionnel à raison de 10-100 000 ppm en poids sur la base du ou des monomères polymérisables. De préférence, le complexe de formule (I) servant à contrôler la polymérisation sera alors tel que  $a = 2$ .

La polymérisation selon l'invention peut également être conduite en présence d'un activateur, choisi notamment parmi les acides de Lewis, tels que les alcoolates d'aluminium, par exemple  $Al(OiPr)_3$ .

La longueur des chaînes polymères étant préalablement déterminée par le rapport molaire du ou des monomères (méth)acryliques ou vinyliques ou vinyldéniques ou diéniques sur le ou les composés générateurs de radicaux, ce rapport est de 1 - 100 000, avantageusement de 50 à 2 000. Quant au rapport molaire du métal M sur le (ou les) générateur(s) de radicaux, il est généralement compris entre 0,01 et 100, avantageusement entre 0,1 et 20. Le rapport molaire L:M, dans le cas où le complexe (I) est formé in situ, peut être compris entre 0,1 et 10, de préférence entre 0,5 et 2.

La concentration en centres actifs étant constante tout au long de la réaction de polymérisation ou copolymérisation en raison de l'absence de réactions de terminaison, l'exothermie importante et brutale (ou effet Trommsdorf) des polymérisations radicalaires classiques ne se produit pas dans le cas de la présente invention. Pour le procédé industriel, ceci constitue bien entendu un progrès important puisque les polymérisations ou copolymérisations menées dans ces conditions ne risquent plus de devenir totalement incontrôlées. D'une manière générale, la polymérisation ou copolymérisation sera effectuée à une température de 0°C à 130°C, avantageusement entre 40 et 90°C sans aucune perte d'activité du catalyseur.

Les systèmes d'amorçage selon l'invention étant compatibles avec l'eau, on pourra donc effectuer les réactions de polymérisation ou copolymérisation en milieu aqueux, en présence ou non d'émulsifiants. C'est ainsi que les polymérisations en milieu aqueux sont effectuées soit en suspension (composé générateur de radicaux insoluble dans l'eau) soit en émulsion (composé générateur de radicaux soluble dans l'eau) en présence d'émulsifiants. Les émulsifiants peuvent être des surfactants anioniques, tels que le dodécylbenzène sulfonate de sodium, le dodécyl sulfate de sodium, le lauryl sulfate de sodium et leurs mélanges ou du type neutre comme les esters de glycol, les esters de sorbitane et de polyéthylène glycol tels que le monolaurate, le monopalmitate, oléate et stéarate de sorbitane et de polyéthylène glycol, les esters d'acides gras et de polyéthylène glycol tels que le stéarate de polyéthylène glycol et les éthers d'alcool gras et de polyéthylène glycol tels que les éthers stéarylique et cétylique de polyéthylène glycol.

Les réactions de polymérisation ou copolymérisation de l'invention, lorsqu'elles sont menées en solution, peuvent bien entendu également se faire en présence d'un solvant organique ou d'un mélange de solvants organiques appartenant aux familles de solvants suivantes :

- les hydrocarbures aromatiques (apolaires aprotiques) : benzène, toluène, éthylbenzène, xylène ;
- les hydrocarbures chlorés (polaires aprotiques) : chlorure de méthylène, chlorobenzène ;
- les éthers, tels que le diphenyléther ;
- les éthers cycliques (polaires aprotiques) : tétrahydrofuranne, dioxane ;
- les esters (polaires) : acétate d'éthyle, acétate de cyclohexyle ;
- les cétones (polaires) : méthyl éthyl cétone, cyclohexanone.

Un solvant chloré pourra être utilisé s'il n'interagit pas ou très peu avec le composé (I) de façon à ne pas donner de radicaux parasites.

Les solvants organiques précités conviennent particulièrement bien lorsque les monomères à polymériser ou copolymériser sont des monomères acryliques (méthacrylates, acrylates, l'acrylonitrile) et vinyларomatiques tels que styréniques.

Dans certains cas, notamment dans la polymérisation du méthacrylate de n-butyle et du styrène, on pourra utiliser l'hexane et le cyclohexane et dans la polymérisation de l'acétate de vinyle et de l'acrylonitrile, on pourra utiliser le diméthylformamide, le diméthylsulfoxyde, l'acétonitrile ou l'acétone.

D'une manière générale, le procédé de polymérisation et de copolymérisation suivant l'invention se déroule d'une manière identique pour l'homopolymérisation et la copolymérisation statistique. Pour la préparation de copolymères séquencés y compris les copolymères séquencés en étoile, les conditions expérimentales peuvent changer lors de l'addition d'un monomère différent du premier après la polymérisation du premier monomère. Par exemple, on peut faire varier la température dans un sens ou dans l'autre, la seconde dose pouvant être ajoutée avec un solvant. Pour

la préparation de macromonomères ou de polymères  $\alpha,\omega$  fonctionnalisés (téléchéliques), on pourrait envisager le même type de variation de conditions expérimentales.

Comme monomères polymérisables et copolymérisables en présence du système d'amorçage de polymérisation ou copolymérisation proposé, on peut citer les monomères (méth)acryliques et vinyliques (vinylaromatiques, esters vinyliques comme acétate de vinyle, chlorure de vinyle et fluorure de vinyle) ainsi que vinylidéniques (fluorure de vinylidène) et diéniques.

Le système d'amorçage selon l'invention convient aussi pour la (co)polymérisation de monomères oléfiniques, éventuellement fluorés, comme l'éthylène, le butène, l'hexène, le 1-octène.

Par monomère acrylique au sens de la présente invention, on entend un monomère choisi parmi les acrylates d'alkyle primaire, secondaire ou tertiaire, dont le groupe alkyle, le cas échéant substitué par exemple par au moins un atome d'halogène, tel que fluor, et/ou au moins un groupe hydroxyle, contient 1 à 18 atomes de carbone, en mentionnant plus particulièrement l'acrylate d'éthyle, l'acrylate de propyle, l'acrylate d'isopropyle, l'acrylate de butyle, l'acrylate d'isobutyle, l'acrylate d'hexyle, l'acrylate de tertiobutyle, l'acrylate d'éthyl-2 hexyle, l'acrylate de nonyle, l'acrylate de lauryle, l'acrylate de stéaryle, l'acrylate de cyclohexyle, l'acrylate d'isodécyle, ainsi que l'acrylate de phényle, l'acrylate d'isobornyle, les acrylates d'alkylthioalkyle ou d'alcoxyalkyle, l'acrylonitrile et les dialkylacrylamides.

Par monomère méthacrylique au sens de la présente invention, on entend un monomère choisi parmi les méthacrylates d'alkyle dont le groupe alkyle, le cas échéant substitué, par exemple par au moins un atome d'halogène comme le fluor et/ou au moins un groupe hydroxyle, contient 1 à 18 atomes de carbone, comme les méthacrylates de méthyle, d'éthyle, de 2,2,2-trifluoroéthyle, de n-propyle, d'isopropyle, de n-butyle, de sec.-butyle, de tert.-butyle, de n-amyle, d'i-amyle, d'hexyle, d'éthyl-2 hexyle, de cyclohexyle, d'octyle, d'i-octyle, de décyle, de  $\beta$ -hydroxyéthyle, d'hydroxypropyle, d'hydroxybutyle, ainsi que le méthacrylate de glycidyle, le méthacrylate de norbornyle, le méthacrylonitrile et les dialkylméthacrylamides.

Par monomère vinylaromatique au sens de la présente invention, on entend un monomère aromatique à insaturation éthylénique tel que le styrène, le vinyltoluène, l'alphaméthylstyrène, le méthyl-4-styrène, le méthyl-3-styrène, le méthoxy-4-styrène, l'hydroxyméthyl-2-styrène, l'éthyl-4-styrène, l'éthoxy-4-styrène, le diméthyl-3,4-styrène, le chloro-2-styrène, le chloro-3-styrène, le chloro-4-méthyl-3-styrène, le tert.-butyl-3-styrène, le dichloro-2,4-styrène, le dichloro-2,6-styrène et le vinyl-1-naphtalène.

Par monomère diénique, on entend un diène choisi parmi les diènes linéaires ou cycliques, conjugués ou non-conjugués comme par exemple le butadiène, le 2,3-diméthylbutadiène, l'isoprène, le 1,3-pentadiène, le 1,4-pentadiène, le 1,4-hexadiène, le 1,5-hexadiène, le 1,9-décadiène, le 5-méthylène-2-norbornène, le 5-vinyl-2-norbornène, les 2-alkyl-2,5-norbornadiènes, le 5-éthylène-2-norbornène, le 5-(2-propényl)-2-norbornène, le 5-(5-hexényl)-2-norbornène, le 1,5-cyclooctadiène, le bicyclo[2,2,2]octa-2,5-diène, le cyclopentadiène, le 4,7,8,9-tétrahydroindène et l'isopropylidène tétrahydroindène.

Suivant l'invention, il a été constaté que, par une combinaison judicieuse d'un complexe de métal tel que défini précédemment, et d'un composé générateur de radicaux de polymérisation, on peut arriver à obtenir des homopolymères et des copolymères séquencés et statistiques parfaitement définis et contrôlés ainsi que des copolymères étoilés et des macromonomères et des polymères  $\alpha,\omega$  fonctionnalisés (téléchéliques) qui n'ont jusqu'ici pu être synthétisés avec les procédés de polymérisation radicalaire classiques.

L'invention concerne donc également les polymères ou copolymères tels qu'obtenus par le procédé précité, de masses moléculaires contrôlées et de polymolécularité étroite.

Les polymères et copolymères de monomères (méth)acryliques, vinyliques tels qu'obtenus par le procédé de l'invention présentent des masses moléculaires  $\overline{M}_n$  se situant entre 400 et 10 000 000 g/mole et une polymolécularité  $\overline{M}_w/\overline{M}_n$  particulièrement étroite, inférieure à 2, généralement inférieure à 1,5, étant comprise entre 1,05 et 1,5. Dans le cadre de la polymérisation radicalaire, ceci constitue un progrès important puisqu'il y a encore peu de temps, il était impensable d'obtenir des distributions de masses moléculaires ou polymolécularités  $\overline{M}_w/\overline{M}_n$  inférieures à 1,5. De plus, le procédé de l'invention est extrêmement régiosélectif, c'est-à-dire qu'il permet un excellent contrôle sur l'orientation des unités monomères lors de la propagation. D'autre part, les enchaînements s'orientent exclusivement tête à queue et non plus tête à tête comme cela pouvait être le cas en polymérisation radicalaire classique. Cela favorise la stabilité thermique des polymères et copolymères ainsi préparés. L'absence de réactions de terminaison élimine toute autre possibilité d'enchaînement tête à tête.

En comparaison avec les procédés de polymérisation et de copolymérisation radicalaires et ioniques connus, le procédé de la présente invention présente les avantages suivants :

- polymérisation homogène et vivante. La polymérisation est vivante selon les critères généralement avancés : évolution linéaire des masses moyennes en fonction de la conversion, évolution linéaire de  $\ln(1/(1-\text{conversion}))$  en fonction du temps, reprise de la polymérisation après ajout d'une nouvelle dose de monomère (Penczek, S. dans *Makromol. Chem. Rapid. Commun.* 1991, 12, 77) ;
- excellent contrôle moléculaire :  $\overline{M}_w/\overline{M}_n$  étroit jusqu'à environ  $\overline{M}_w/\overline{M}_n = 1,1$  ; bonne corrélation entre le  $\overline{M}_n$  théo-

- rique et le  $\overline{Mn}$  expérimental ; possibilité de préparation de copolymères séquencés y compris ceux en étoile ;
- polymérisation quantitative entraînant une consommation totale du monomère ;
  - conditions de température douces allant de 0°C à 130°C et pression ordinaire ;
  - le temps de réaction dépend de la concentration du milieu réactionnel. En effet, plus la concentration en monomère est faible, plus la cinétique de polymérisation sera lente ;
  - compatibilité en milieux aqueux car les catalyseurs utilisés ne se dégradent pas en présence d'eau. Possibilité de polymérisation en émulsion et suspension, en présence ou non d'émulsifiants ;
  - possibilité de stéréocontrôle, c'est-à-dire du contrôle de la tacticité hétéro, syndio ou isotactique, en utilisant des catalyseurs chiraux ;
  - excellent contrôle de la synthèse des polymères ou copolymères obtenus dont les masses moléculaires varient entre 400 et 10 000 000 g/mole ;
  - la résistance à la dégradation thermique des polymères et copolymères est améliorée en raison de l'absence de réactions de terminaison (combinaisons et disproportions), pouvant être montrée notamment par analyse thermogravimétrique ;
  - obtention de nouveaux produits difficilement accessibles par les techniques de polymérisation usuelles, tels que copolymères séquencés purs, copolymères statistiques définis et polymères hyperbranchés utilisables comme adhésifs de formulation contrôlée, additifs antichocs, agents émulsifiants, agents interfaciaux ;
  - obtention de matériaux à propriétés améliorées ; l'absence de doubles liaisons terminales permet d'augmenter la température de dépolymérisation des polymères, notamment du PMMA ;
  - polymérisation contrôlée qui permet d'éviter l'autoaccélération de la polymérisation (appelée effet de gel ou effet Trommsdorf). Le contrôle de la polymérisation par le complexe du cuivre permet d'éviter l'autoaccélération subite de la polymérisation avec prise en masse très rapide. Ce phénomène est en général néfaste pour l'industriel et le produit. En particulier, pour le PMMA devant se présenter sous forme de plaques coulées, il est important que la polymérisation soit contrôlée afin d'éviter l'apparition de bulles, ou de défauts à la surface de la plaque. On peut parvenir à éviter le point de gel à l'aide de cycles, parfois longs, de températures adaptés. Une seule température est préférentiellement utilisée, ce qui est une simplification pour le procédé.

On donne ci-après des exemples non limitatifs décrivant la préparation de polymères tels qu'obtenus suivant le procédé de la présente invention.

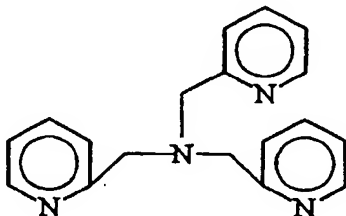
- Les masses moléculaires moyenne en nombre expérimentales ( $\overline{Mn}_{exp}$ ) sont obtenues par chromatographie de perméation sur gel (GPC) calibré avec des étalons de poly(méthacrylate de méthyle) (PMMA) monodisperses, sauf indication contraire. Les masses moléculaires moyennes en nombre théoriques ( $\overline{Mn}_{theo}$ ) sont calculées à partir du rapport molaire monomère/amorceur, corrigé par le rendement ( $\overline{Mn}_{theo} = ([M] \times \text{rendement}) / ([\text{amorceur}] \times 100)$ ), [M] étant la concentration en monomère. Le facteur f est le facteur d'efficacité d'amorçage, soit  $\overline{Mn}_{theo} / \overline{Mn}_{exp}$ . L'indice de polymolécularité ou polydispersité est  $\overline{Mw} / \overline{Mn}$ .

### EXEMPLE 1

#### Polymérisation en masse de l'acrylate de n-butyle

Dans un réacteur de 2 litres, muni d'une agitation mécanique et maintenu sous une atmosphère protectrice d'azote, on mélange :

- 200 g d'acrylate de n-butyle ;
- 0,72 g de bromure de cuivre (I) ;
- 0,93 g de (1-bromoéthyl)benzène  $C_6H_5CHBrCH_3$  ; et
- 1,45 g du ligand de formule (L1) :



(L1)

Le mélange est porté à 120°C.

On procède au cours du temps à des prélèvements. Ceci permet de calculer la conversion en polymère obtenue après évaporation sous vide (25 mbar, 140°C, 20 minutes) du monomère restant dans un échantillon.

Les résultats sont rapportés dans le Tableau 1.

Tableau 1

t (h)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{exp}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$	$\ln (1/(1-conversion))$
0	0	0	0	0
0,25	23	8 600	2,0	0,26
0,67	43	14 940	1,7	0,57
1,0	70	25 820	1,5	1,20
1,25	82	30 600*	1,4	1,74

\*  $\overline{Mn}$  théorique = 32 800 g/mole

L'évolution linéaire des masses moyennes  $\overline{Mn}_{exp}$  en fonction de la conversion ainsi que de  $\ln(1/(1-conversion))$  en fonction du temps montre que le système est vivant (bon contrôle de la polymérisation).

## EXEMPLE 2

### Polymérisation en masse de l'acrylate de n-butyle

On procède comme à l'Exemple 1 mais à 100°C. Les résultats sont rapportés dans le Tableau 2.

Tableau 2

t (h)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{exp}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$
0	0	0	-
0,25	41	-	-
0,75	52	16 300	1,6
1,25	74	20 070	2,0
2,75	86	27 000*	1,7

\*  $\overline{Mn}$  théorique = 34 400 g/mole

On constate que  $\overline{Mn}$  varie linéairement avec la conversion.

## EXEMPLE 3

### Polymérisation en masse du styrène

On procède comme à l'Exemple 1, mais on remplace l'acrylate de butyle par le styrène (200 g), et la température est de 80°C. Les résultats sont rapportés dans le Tableau 3.

Tableau 3

t (h)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{exp}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$	$\ln (1/(1-conversion))$
0	0	0	-	0
0,5	7,2	-	-	0,07
1,0	11,6	-	-	0,12
3,75	31,8	-	-	0,38
4,25	31	-	-	0,37
4,83	36,2	24860*	1,3	0,45

\*  $\overline{Mn}$  théorique = 14 500 g/mole

L'indice de polymolécularité est inférieur à 1,5, signe d'une polymérisation radicalaire contrôlée. De plus, le logarithme  $\ln(1/(1-\text{conversion}))$  varie linéairement en fonction du temps.

#### EXEMPLE 4

##### Polymérisation en masse du styrène

On procède comme à l'Exemple 3, mais on utilise du chlorure de cuivre (I) à la place du bromure de cuivre (I) et du chlorure de (1-chloroéthyl)benzène ( $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHClCH}_3$ ) au lieu de  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHBrCH}_3$ .

Au bout de 37 heures, on arrête la polymérisation et on récupère le polymère pour analyse.

Conversion = 77,5%

$\overline{\text{Mn}}_{\text{exp}} = 37\,000 \text{ g/mole}$

$\overline{\text{Mn}}_{\text{théo}} = 31\,000 \text{ g/mole}$

$\overline{\text{Mw}}/\overline{\text{Mn}} = 1,2.$

Il y a un très bon accord entre la masse visée et la masse expérimentale. De plus, l'indice de polymolécularité est très bas (et inférieur à 1,5), signe d'une polymérisation radicalaire contrôlée.

#### EXEMPLE 5 (COMPARATIF)

##### Polymérisation en masse de l'acrylate de n-butyle

Dans un réacteur de 2 litres, muni d'une agitation mécanique et maintenu sous une atmosphère protectrice d'azote, on mélange :

- 300 g d'acrylate de n-butyle ;
- 1,43 g de (1-bromoéthyl)benzène ( $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHBrCH}_3$ ) ;
- 3,30 g de bromure de cuivre ; et
- 3,55 g de bipyridine.

La température de polymérisation est de 130°C.

Au bout de 5,5 heures, on arrête la polymérisation et on récupère le polymère pour analyse.

Conversion = 91,2%

$\overline{\text{Mn}}_{\text{exp}} = 24\,010 \text{ g/mole}$

$\overline{\text{Mn}}_{\text{théo}} = 36\,500 \text{ g/mole}$

$\overline{\text{Mw}}/\overline{\text{Mn}} = 1,7.$

L'indice de polymolécularité est, ici, supérieur à 1,5.

#### EXEMPLE 6

##### Polymérisation en solution de l'acrylate de n-butyle

Dans un réacteur de 2 litres, muni d'une agitation mécanique et maintenu sous une atmosphère protectrice d'azote, on mélange :

- 300 g d'acrylate de n-butyle dilué dans 150 g de diphényléther ;
- 1,08 g de bromure de cuivre (I) ;
- 1,02 g de dibromoxylène (para- $\text{BrCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{para-Br}$ ) ; et
- 2,18 g du ligand L1 (cf Exemple 1).

Le mélange est porté à 100°C.

On procède au cours du temps à des prélèvements. Ceci permet de calculer la conversion en polymère obtenue après évaporation sous vide (25 mbar, 140°C, 20 minutes) du monomère restant dans un échantillon.

Les résultats sont rapportés dans le Tableau 4.

Tableau 4

t (h)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{exp}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$	$\ln (1/(1-conversion))$
0	0	0	-	0
0,50	43	34 930	1,3	0,56
1,83	82	57 200*	1,5	1,71

\*  $\overline{Mn}_{theo} = 32\ 800$  g/mole  
Conversion = 82%

L'évolution linéaire des masses moyennes  $\overline{Mn}_{exp}$  en fonction de la conversion ainsi que de  $\ln(1/(1-conversion))$  en fonction du temps montre que le système est vivant (bon contrôle de la polymérisation).

#### EXEMPLE 7 (COMPARATIF)

##### Polymérisation en solution de l'acrylate de n-butyle

On procède comme à l'Exemple 6, mais en remplaçant les 2,18 g de (L1) par 3,55 g de bipyridine. Les résultats sont rapportés dans le Tableau 5.

Tableau 5

t (h)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{exp}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$	$\ln (1/(1-conversion))$
0	0	0	-	0
0,5	2	-	-	0,02
1,0	5	-	-	0,05
3,0	11	-	-	0,12
4,0	14	-	-	0,15
5,83	49,5	-	-	0,10
23,08	61,3	41 900	1,4	0,95
24,50	66,8	-	-	1,10
27,00	70,6	-	-	1,22
28,0	67	-	-	1,11
29,83	71,6	46 500*	1,4	1,26

\*  $\overline{Mn}_{theo} = 28\ 640$  g/mole  
Conversion = 71,6%.

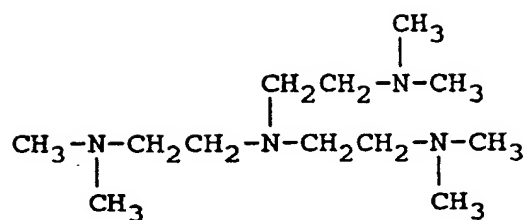
Avec le ligand bipyridine, la vitesse de polymérisation est moins forte qu'avec le ligand (L1). En effet, il faut 1,83 h pour arriver à 82% de conversion avec le ligand (L1), mais il faut 29,83 h pour arriver à 71,6% avec le ligand bipyridine.

#### EXEMPLE 8

##### Polymérisation en masse du styrène

Dans un réacteur de 250 cm<sup>3</sup> préalablement dégazé à l'argon et muni d'une agitation mécanique, on introduit :

- 93 g de styrène ;
- 0,414 g ( $2,23 \times 10^{-3}$  mole) de (1-bromoéthyl) benzène ( $C_6H_5CHBrCH_3$ ) ;
- 0,221 g ( $2,23 \times 10^{-3}$  mole) de chlorure de cuivre (I) ; et
- 0,771 g ( $3,3 \times 10^{-3}$  mole) du ligand de formule (L2) :



La polymérisation démarre lorsque le mélange réactionnel est porté à la température souhaitée, soit ici 110°C. Par des prélèvements au cours du temps, il est possible de calculer la conversion en polymère.

Les résultats sont rapportés dans le Tableau 6.

Tableau 6

t (min.)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{\text{théo}}$ (g/mole)	$\overline{Mn}_{\text{exp}}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$
40	10,4	4340	4860	1,38
80	16	6670	7100	1,53
110	21	8760	9830	1,51
140	25	10420	12730	1,47
200	35	14600	17170	1,36
260	46	19200	21150	1,37
350	55	22950	25330	1,30
380	63	26300	27130	1,36
$\overline{Mn}_{\text{théo}} = 26\,300$ g/mole $\overline{Mn}_{\text{exp}} = 27\,130$ g/mole Conversion = 63%.				

Les indices de polymolécularité sont particulièrement bas, et la  $\overline{Mn}_{\text{exp}}$  varie linéairement avec la conversion, signes d'une polymérisation contrôlée.

#### EXEMPLE 9

##### Polymérisation en masse du styrène

On procède comme à l'Exemple 8, mais avec :

- 102,8 g de styrène ;
- 0,244 g de chlorure de cuivre (I) ;
- 0,457 g de (1-bromoéthyl)benzène ( $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHBrCH}_3$ ) ;
- 0,85 g de ligand (L2) (cf Exemple 8) ; et
- une température de 120°C.

Les résultats sont rapportés dans le Tableau 7.

Tableau 7

t (min.)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{\text{théo}}$ (g/mole)	$\overline{Mn}_{\text{exp}}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$
15	14,8	6160	6930	1,33
30	20,2	8400	9720	1,36
60	27,8	11560	17280	1,25
80	41,1	17100	20501	1,33



Tableau 7 (suite)

t (min.)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{théo}$ (g/mole)	$\overline{Mn}_{exp}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$
130	60,2	25040	30630	1,33
140	63,9	26580	33250	1,30
175	74,4	30950	36480	1,41
$\overline{Mn}_{théo} = 30\,960$ g/mole $\overline{Mn}_{exp} = 36\,480$ g/mole Conversion = 74,4%.				

Les indices de polymolécularité sont particulièrement bas, et la  $\overline{Mn}_{exp}$  varie linéairement avec la conversion, signes d'une polymérisation contrôlée.

#### EXEMPLE 10

##### Polymérisation en masse du styrène

Dans un tube de Schlenck préalablement dégazé et agité à l'aide d'un barreau aimanté, on introduit la moitié du styrène devant être polymérisé (1,5 g); puis le chlorure de cuivre (I) ( $7,14 \times 10^{-3}$  g) et le (1-bromoéthyl)benzène ( $C_6H_5CHBrCH_3$ ) ( $1,33 \times 10^{-2}$  g). On ajoute alors une solution contenant le reste du styrène (1,5 g) à polymériser et le ligand (L2) (cf Exemple 8). Le tube de Schlenck est placé dans un bain d'huile porté à 80°C, puis la température de l'huile est portée à 110°C.

Lorsque la polymérisation s'arrête par prise en masse, le contenu du Schlenck est dissous dans le toluène puis filtré sur papier. On élimine alors une partie du toluène et le mélange visqueux obtenu est précipité dans le méthanol. Le polystyrène précipité est ensuite séché et pesé.

Durée : 4h30

T : 110°C

masse de polymère récupéré : 2,52 g

conversion : 99%

$\overline{Mn}_{exp} = 59\,000$  g/mole

$\overline{Mn}_{théo} = 41\,200$  g/mole

$\overline{Mw}/\overline{Mn} = 1,27$ .

On note que l'indice de polymolécularité est très bas et inférieur à 1,5, signe d'une polymérisation radicalaire contrôlée.

#### EXEMPLE 11

##### Polymérisation en masse du styrène

On reprend les conditions de l'Exemple 10, mais à 100°C.

Durée : 48h

Masse de polymère récupéré : 2,11 g

Conversion : 93%

$\overline{Mn}_{exp} = 43\,882$  g/mole

$\overline{Mn}_{théo} = 38\,700$  g/mole

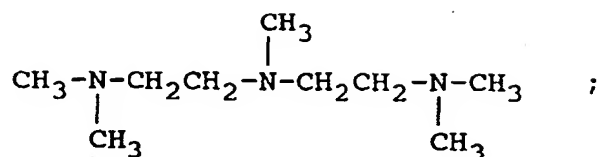
$\overline{Mw}/\overline{Mn} = 1,43$ .

On note que l'indice de polymolécularité est très bas et inférieur à 1,5, signe d'une polymérisation radicalaire contrôlée.

EXEMPLE 12Polymérisation en masse du styrène

5 On procède comme à l'Exemple 8, mais avec :

- 104 g de styrène ;
- 0,481 g de (1-bromoéthyl)benzène ( $C_6H_5CHBrCH_3$ ) ;
- 0,257 g de ligand (L3) :



- 20 et
- une température de 120°C.

Les résultats sont rapportés dans le Tableau 8.

Tableau 8

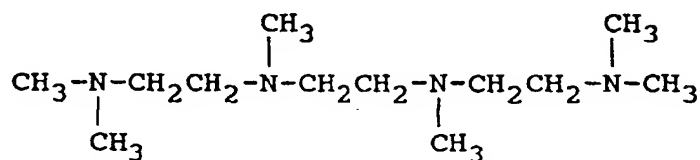
t (min.)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{théo}$ (g/mole)	$\overline{Mn}_{exp}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$
85	16,5	6 600	6 100	1,4
175	32	12 800	11 600	1,3
230	41,8	16 700	14 300	1,3
280	49,7	19 900	15 700	1,3
465	66	26 400	23 300	1,2
510	77,2	31 000	25 700	1,3

Les indices de polymolécularité sont faibles ( $<1,5$ ), et la  $\overline{Mn}_{exp}$  varie linéairement avec la conversion, signes d'une polymérisation contrôlée.

EXEMPLE 13Polymérisation en masse du styrène

45 On procède comme à l'Exemple 8, mais avec :

- 104 g de styrène ;
- 0,481 g de (1-bromoéthyl)benzène ( $C_6H_5CHBrCH_3$ ) ;
- 0,257 g de chlorure cuivreux ;
- 1,119 g de ligand (L4) :



- une température de 120°C.

Les résultats sont rapportés dans le Tableau 9.

Tableau 9

t (min.)	Conversion (%)	$\overline{Mn}_{théo}$ (g/mole)	$\overline{Mn}_{exp}$ (g/mole)	$\overline{Mw}/\overline{Mn}$
30	22,2	8 900	8 500	1,4
60	30	12 000	12 000	1,3
90	41,7	16 700	15 700	1,2
130	59,3	23 700	24 200	1,2
160	74,3	29 700	31 700	1,3

Les indices de polymolécularité sont faibles ( $<1,5$ ), et la  $\overline{Mn}_{exp}$  varie linéairement avec la conversion, signes d'une polymérisation contrôlée.

## Revendications

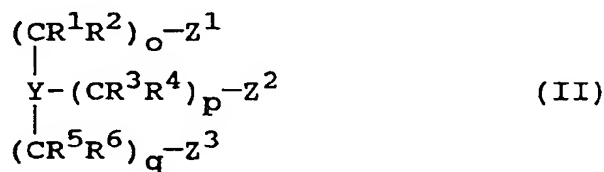
1. Procédé de polymérisation ou copolymérisation radicalaire contrôlée de monomères (méth)acryliques et/ou vinyliques et/ou vinyldéniques et/ou diéniques, caractérisé par le fait que l'on polymérise ou copolymérise en masse, solution, émulsion ou suspension, à une température pouvant descendre jusqu'à 0°C, au moins un desdits monomères en présence d'un système d'amorçage comprenant :

- au moins un composé générateur de radicaux ; et
- au moins un catalyseur constitué par un complexe de métal représenté par la formule suivante (I) :



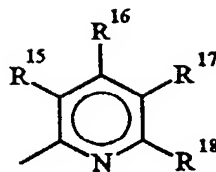
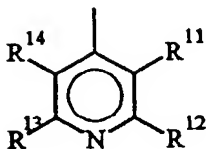
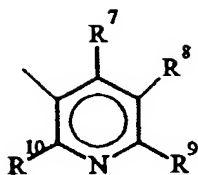
dans laquelle :

- M représente Cu, Ag ou Au ;
- A représente un halogène, un pseudo-halogène ou un groupement carboxylate ;
- les L sont des ligands du métal M, choisis indépendamment parmi ceux représentés par la formule (II) suivante :



dans laquelle :

- Y représente N ou P ;
- $R^1, R^2, R^3, R^4, R^5$  et  $R^6$  représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en  $C_1-C_{10}$ , un groupe aromatique ou un groupe hétéroaromatique ;
- $Z^1, Z^2$  et  $Z^3$  représentent chacun indépendamment l'un parmi :



;

- NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup>

où :

- les radicaux R<sup>7</sup> à R<sup>18</sup> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>, un groupe aromatique ou un groupe hétéroaromatique ;
- et
- R<sup>19</sup> et R<sup>20</sup> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène, un atome d'halogène, un radical alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>, un radical alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub> ou un radical -(CR<sup>21</sup>R<sup>22</sup>)<sub>r</sub>NR<sup>23</sup>R<sup>24</sup>, où R<sup>21</sup>, R<sup>22</sup>, R<sup>23</sup> et R<sup>24</sup> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>, un groupe aromatique ou un groupe hétéroaromatique, et r est un entier de 1 à 10 ;

au plus deux parmi Z<sup>1</sup>, Z<sup>2</sup> et Z<sup>3</sup> pouvant en outre représenter chacun un atome d'hydrogène;

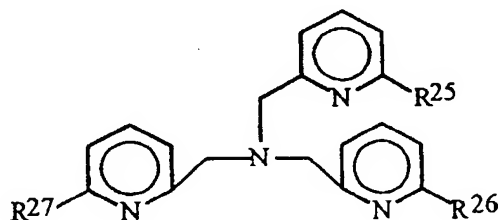
- o, p et q représentent chacun indépendamment un entier de 1 à 10 et peuvent en outre représenter 0 sauf si le reste respectivement Z<sup>1</sup>, Z<sup>2</sup> ou Z<sup>3</sup> associé représente -NR<sup>19</sup>R<sup>20</sup> ;

- a vaut 1 ou 2 ;
- n vaut 1, 2 ou 3.

2. Procédé selon la revendication 1, caractérisé par le fait que M représente Cu.

3. Procédé selon l'une des revendications 1 et 2, caractérisé par le fait que A représente un halogène choisi parmi Cl, Br, F et I, ou un pseudo-halogène choisi parmi CN, NCS, NO<sub>2</sub> et N<sub>3</sub>, ou un groupement carboxylate tel qu'acétate.

4. Procédé selon l'une des revendications 1 à 3 caractérisé par le fait que les ligands L sont choisis parmi ceux de formule :

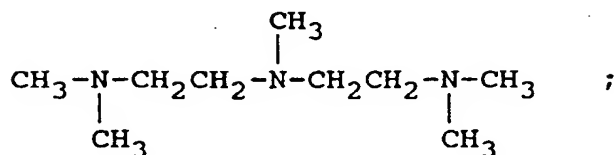
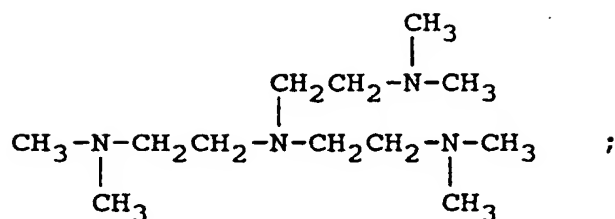


(IIa)

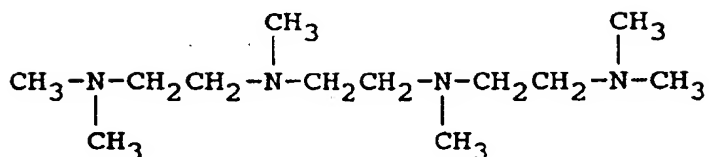
avec

- R<sup>25</sup> = R<sup>26</sup> = R<sup>27</sup> = H
- R<sup>25</sup> = H ; et R<sup>26</sup> = R<sup>27</sup> = Me
- R<sup>25</sup> = R<sup>26</sup> = R<sup>27</sup> = Me ;

et les composés des formules :



et



5. Procédé selon l'une des revendications 1 à 4, caractérisé par le fait que le complexe de formule (I) est formé in situ dans le milieu réactionnel à partir du sel de métal de transition M avec A et du ligand polydentate L.

6. Procédé selon l'une des revendications 1 à 5, caractérisé par le fait que le composé générateur de radicaux libres est monofonctionnel et choisi dans les classes des composés suivants :

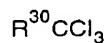
(a) les dérivés de formule :



où :

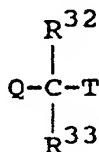
- E = Cl, Br, I, F, H,  $-\text{CR}^{28}\text{R}^{29}\text{OH}$ ,  $\text{R}^{28}$  et  $\text{R}^{29}$  représentant chacun indépendamment hydrogène ou alkyle en  $\text{C}_1\text{-C}_{14}$  ; et
- Z = Cl ou Br ;

(b) les dérivés de formule :



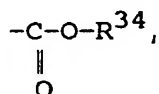
où  $\text{R}^{30}$  représente phényle ; benzyle ; benzoyle ; alcoxycarbonyle ;  $\text{R}^{31}\text{CO}$  avec  $\text{R}^{31}$  représentant alkyle en  $\text{C}_1\text{-C}_{14}$  ou aryle ; alkyle ; mésityle ; trifluorométhyle ; ou nitro ;

(c) les dérivés de formule :

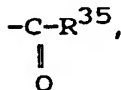


dans laquelle :

- Q représente un atome de chlore ou de brome ou un groupe acétate ou trifluoroacétate ou triflate ;
- $R^{32}$  représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en  $C_1-C_{14}$  ou un groupe aromatique, ou un groupe  $-CH_2OH$  ;
- T représente un groupe



avec  $R^{34}$  représentant hydrogène ou un groupe alkyle ou aromatique ; un groupe CN ; un groupe



avec  $R^{35}$  représentant alkyle en  $C_1-C_{14}$ , phényle ou isocyanate ; un groupe hydroxyle ; un groupe nitro ; un groupe amino substitué ou non ; un groupe alcoxy en  $C_1-C_{14}$  ; un groupe  $R^{36}CO$ , avec  $R^{36}$  représentant alkyle en  $C_1-C_{14}$  ou aryle ;

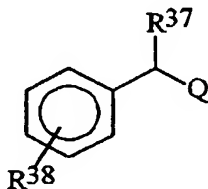
- $R^{33}$  représente un groupe entrant dans les définitions de  $R^{32}$  ou de Q ou un groupe fonctionnel tel qu'hydroxyle, nitro, aminé substitué ou non, alcoxy en  $C_1-C_{14}$ , acyle, acide carboxylique, ester ;

(d) les composés lactones ou lactames halogénés en  $\alpha$  ;

(e) les N-halosuccinimides et les N-halophtalimides ;

(f) les halogénures d'alkyl-sulfonyl et les halogénures d'arène sulfonyl ;

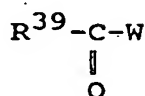
(g) les composés de formule :



où :

- $R^{37}$  représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en  $C_1-C_{14}$  ou un groupe acide carboxylique, ester, nitrile ou cétone ;
- $R^{38}$  représente un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en  $C_1-C_{14}$ , hydroxyle, acyle, amine substituée ou non, nitro, alcoxy en  $C_1-C_{14}$  ou sulfonate ; et
- Q a la signification donnée précédemment ;

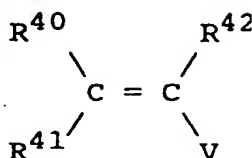
(h) les composés de formule :



où :

- R<sup>39</sup> représente alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub> ou aryle ;
- W représente halogène ou pseudohalogène ;

(i) les composés de formule :



où :

- R<sup>40</sup>, R<sup>41</sup> et R<sup>42</sup> représentent chacun indépendamment alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub> ou aryle ; et
- V représente halogène, acétate, trifluoroacétate, triflate ;

(j) les halogénures aromatiques de formule :



où :

- Ar représente un groupement aromatique, tel que C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>- pouvant être substitué en position ortho, méta ou para par un groupement électroattracteur ou électrodonneur ; et
- U représente un halogène.

7. Procédé selon l'une des revendications 1 à 5, caractérisé par le fait que le composé générateur de radicaux est multifonctionnel et est constitué par au moins deux groupements générateurs de radicaux monofonctionnels issus des classes (c) à (j) définies à la revendication 6, reliés par une chaîne d'unités méthylène ou par un cycle benzénique ou par une combinaison des deux, ou est choisi parmi les anhydrides acétiques comme l'anhydride d'acide chloroacétique et l'anhydride d'acide chlorodifluoroacétique, et les tri- ou tétrahalométhanés et les dérivés trichlorométhylés des classes (a) et (b) définies à la revendication 6.

8. Procédé selon l'une des revendications 1 à 5, caractérisé par le fait que le composé générateur de radicaux est un amorceur radicalaire choisi parmi les composés azoïques, tels que le 2,2'-azo bis(2-méthyl)propane nitrile (ou AIBN), le 1,1'-azo bis(1-cyclohexanenitrile) et le 4,4'-azo bis(4-cyano acide valérique) ; les composés peroxydiques, tels que les peroxydes de diacycle, comme le peroxyde de dibenzoyle et le peroxyde de didodécanoyle ; les peroxydes de dialkyle, comme le peroxyde de ditertiobutyle et le peroxyde de diisopropyle ; le peroxyde de dicumyle ; les peroxy-dicarbonates ; les peresters, comme le peracétate de tertiobutyle, le perpivalate de tertioamyle, le per-2-éthylhexanoate de butyle, le perpivalate de tertiobutyle et le perbenzoate de tertiobutyle ; les hydroperoxydes, comme l'hydroperoxyde de tertiobutyle ; les peroxydes inorganiques comme l'eau oxygénée ; et les persulfates de sodium ou de potassium.

9. Procédé selon l'une des revendications 1 à 8, caractérisé par le fait que l'on conduit la polymérisation en présence d'au moins un activateur choisi notamment parmi les acides de Lewis.

10. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 9, caractérisé par le fait que le rapport molaire du ou des monomères sur le ou les composés générateurs de radicaux est de 1 - 100 000.

11. Procédé selon l'une des revendications 1 à 10, caractérisé par le fait que le rapport molaire du métal M sur le (ou les) générateur(s) de radicaux est de 0,01 à 100.
- 5 12. Procédé selon l'une des revendications 6 à 11, caractérisé par le fait que le rapport molaire L:M est compris entre 0,1 et 10, de préférence entre 0,5 et 2.
13. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 12, caractérisé par le fait que la polymérisation ou copolymérisation est effectuée à une température de 0°C à 130°C.
- 10 14. Procédé selon l'une quelconque des revendications 1 à 13, caractérisé par le fait que les monomères polymérisables ou copolymérisables comprennent au moins un monomère choisi parmi les méthacrylates, les acrylates, les dérivés vinylaromatiques, l'acétate de vinyle, le chlorure de vinyle, le fluorure de vinyle et le fluorure de vinylidène.
- 15 15. Procédé selon la revendication 14, caractérisé par le fait que le monomère est choisi dans le groupe comprenant le méthacrylate de méthyle, le méthacrylate d'éthyle, le méthacrylate de n-butyle, l'acrylonitrile et le styrène.
- 20 16. Procédé selon l'une des revendications 1 à 15, caractérisé par le fait qu'on conduit une copolymérisation séquentielle en introduisant, dans le milieu de polymérisation dans lequel le premier monomère a été polymérisé, un second monomère le cas échéant avec un nouvel ajout de système d'amorçage.
- 25 17. Procédé selon l'une des revendications 1 à 16, caractérisé par le fait que l'on conduit la (co)polymérisation en milieu aqueux, en présence ou non d'émulsifiants, en présence d'un solvant organique ou d'un mélange de solvants organiques, tels que les hydrocarbures aromatiques, les hydrocarbures chlorés, les éthers, les éthers cycliques et les cétones.





Office européen  
des brevets

# RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande  
EP 97 40 1443

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int.Cl.6)
A	US 5 405 913 A (H.J. HARWOOD)		C08F4/40
D, A	J.S. WANG: "CONTROLLED/"LIVING" RADICAL POLYMERIZATION. HALOGEN ATOM TRANSFER RADICAL POLYMERIZATION PROMOTED BY A CU(I)/CU(II) REDOX PROCESS" MACROMOLECULES, vol. 28, no. 23, 6 novembre 1995, P3F106, pages 7901-7910, XP002033914		
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.Cl.8)
			C08F C09J
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche		Date d'achèvement de la recherche	Examineur
LA HAYE		14 avril 1998	Cauwenberg, C
<p>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul  Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie  A : arrière-plan technologique  O : divulgation non-écrite  P : document intercalaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention  E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date  D : cité dans la demande  L : cité pour d'autres raisons  &amp; : membre de la même famille, document correspondant</p>			

EPO FORM 1503 03.92 (P04C02)

